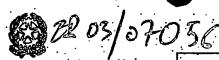
Par'd PCT/ 18 JAN 2005 PUMEP 0 3 / 0 7 0 5 6

MODULARIO LCA - 101



Mod. C.E. - 1-4-7

REC'D 29 SEP 2003

Ministero delle Attività Produttive

Direzione Generale per lo Sviluppo Produttivo e la Competitività Ufficio Italiano Brevetti e Marchi Ufficio G2

Autenticazione di copia di documenti relativi alla domanda di brevetto per: Invenzio

Invenzione Industrial

N. MI2002 A 001662



Si dichiara che l'unita copia è conforme ai documenti originali depositati con la domanda di brevetto sopraspecificata, i cui dati risultano dall'accluso processo verbale di deposito.

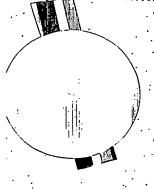
EPO - DG 1

- 8, O9, 2003.

(51)

990 2008

₹oma, I



K DIRIGENTE

Sigja E. MATHNELL

PRIORITY DOCUMENT

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH RULE 17,1(a) OR (b)

AL MINISTERO DELL'INDUSTRIA DEL COMMERCIO E DELL'ARTIGIA	ANATO MODULO A
UFFICIO ITALIANO BREVETTI E MARCHI - ROMA DOMANDA DI BREVETTO PER INVENZIONE INDUSTRIALE, DEPOSITO RISERVE, ANTICIPATA ACI	CECCIPILITÀ AL PURPLICO
	CESSIBILITA AL PUBBLICO
A. RICHIEDENTE (I) 1) Danominazione BORREGAARD ITALIA S.p.A.	No. Supplier SP
MITANO Win Condense: 15	Van100\B 141
	codice [1,1,3,1,0,1,50,1-3,3,1,1,1,1,1,1,1,1,1,1,1,1,1,1,1,1,1
2) Denominazione	
Residenza	codice Lililiiii
B. RAPPRESENTANTE DEL RICHIEDENTE PRESSO L'U.I.B.M.	
cognome nome CAVALIERE Giambattista	
udenominazione studio di appartenenza LENTTECNOLOGIE SPA — BREVET	TTI E LICENZE
via F. MARTTANO n. 1, 26 città S.DONA	ATO MILANESE cap 1 26 (prov) MI
C. DOMICILIO ELETTIVO destinatario VEDI SOPRA	
ē via L n. L città L	cap (prov)
D. TITOLO classe proposta (sez/cl/sci) [CO7D] gruppo/sottogruppo	السا/السا
"PROCEDIMENTO DI IDROSSILAZIONE DI COMPOSTI	AROMATICI CONTENENTI UN
SISTEMA ETEROCICLICO"	1
	DEPT-DATE OF THE PARTY OF THE P
ANTICIPATA ACCESSIBILITÀ AL PUBBLICO: SI L. NO L. SE ISTANZA: E. INVENTORI DESIGNATI COGNOME NOME	
	cognome nome RI Vittorio
2) LPANSERI Pietro 4) MARTAN	100 100 100 100 100 100 100 100 100 100
F. PRIORITÀ	10.33 Euro
nazione o organizzazione tipo di priorità numero di domanda data di deposit	allegato scioglimento riserve in significante de significante
ND COTTA	/
","	/L
,	
G. CENTRO ABILITATO DI RACCOLTA COLTURE DI MICRORGANISMI, denominazione	
A - AMMOTATION OPPOINT	
H. ANNOTAZIONI SPECIALI	
SI ALLEGA DICHTARAZIONE SOSTITUTIVA DELLA L RAZIONE SOSTITUTIVA DELLA CERTIFICAZIONE DI	
1	_COLLABORAZIONE
DOGUMENTAZIONE ALLEGATA	SCIOGLIMENTO RISERVE
N. es,	Data N° Protocollo
Doc. 1) 121 PROV n. pag. L1L3 riassunto con disegno principale, descrizione e rivendicazioni (obbligal	
Doc. 2) O PROV n. lav. LOO disegno (obbligatorio se citato in descrizione, 1 esemplare)	
Doc. 3) Liettera d'incarico, procura o riferimento procura generale	1
Doc. 4) I Ris designazione inventore	
Doc. 5) O Ris documenti di priorità con traduzione in italiano	confronta singole priorità
Doc. 6) Q RIS autorizzazione o atto di cessione	
Doc. 7) O nominativo completo del richiedente	
8) attestati di versamento, totale lire $188,51$ (Centottantotto/51	obbligatorio
COMPILATO IL 25/07/2002 FIRMA DEL(I) RICHIEDENTE(I) TI. MAND	
CONTINUA SI/NO SI LIng. Giambattista CAYAI	YERE/
DEL PRESENTE ATTO SI RICHIEDE COPIA AUTENTICA SI/NO ISI	the lead '
CAMERA DI COMMERCIO IND. ART. E AGR. DI MILANO MILANO	codice 1.55
TETOCOO A COL COO	Reg. A.
L'anno DEMEMILADUE	, del mese di LUGLIO
II(i) richiedente(i) sopraindicato(i) halhanno) presentato a me sottoscritto la presente tomano sincordizario di	fogli aggiuntivi per la concessione del brevetto soprariportato.
I. ANNOTAZIONI VARIE DELL'UFFICIALE ROGANTE	toga aggiuman per la concessione dei diaveno sopramportato.
I. ANNOTAZIONI VARIE DELL'OFFICIALE ROGANIE	
4 4 8 5	1)1/
A AL DEPOSITANTE	L'OFFICIALE TOGANTE
IN IN IT TO STATE OF THE PARTY	1

10.1	.7	#T0000 A 001 660		AGGIUNTA MODULO A
	OMANDA N. 😃	4I2002A 001662		REG. A
A. RICHIEDENTE (I)				N.G.
Denominazione				
Residenza			codice	ليستسيسيا
L1 Qenominazione	· · · · ·	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	Sec.	النا ليستنيا لنا
Residenze		······································	cadice	ليبيبيبيبيا
Denominazione				LJ
Residenza			codice	
Denominazione				
Residenza			_ codice	
1 Denominazione				
C; Residenza		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	L codice	
Denominazione				
Residenza				L11111111111111
e. INVENTORI DESIGNATI				
содпоте поте		cognome nome		
OS BOGNINI Giezi	ı	L11L		ı
	1	1'111		
		1,11		
1.11		1,11		
1.11		1111		
1 1 11		111		
1.11		1.11		
F. PRIORITÀ			allegato	SCIOGLIMENTO RISERVE Data Nº Protocollo
nazione o organizzazione tipo di priorità	numero di don	•	allegato S/R	
	L	ستا/لتا/لتا] [] [
	<u> </u>	سا/لبا/لبا		
	<u> </u>	سا/لتا/لتا		السبيا المااليا
	<u> </u>	بينا/لنا/لنا لي	ן ט ל	التنسا/لنا/لنا/لنا
	L	بينا/لنا/لنا لــــ	ן ⊔ ∟	السيسا/ليا/ليا/ليا
LJ []	L	سيا/لنا/لنا لـــــــــــــــــــــــــــــــــــ	ן עַ נ	البينيين التا التا التا
FIRMA DEL (I) RICHIEDENTE (I) IL MANDATARIO	Ing/	Giambattista 🗸	AVAL	TERE,

SPAZIO RISERVATO ALL'UFFICIO CENTRALE BREVETTI

DIAGON NITO 1	WENZIONE CON DICTOR				
KIASSUNTO I NUMERO DOMANI	NVENZIONE CON DISEGNO PRINCIPALE, DES DA MIZOOZA 001662	SCRIZIONE E RIVENDICA REG. A	AZIONE DATA DI DEPOSITO	26JQ7J2QQ2J	
NUMERO BREVET	то L		DATA DI RILASCIO	لبيا/ليا/لييا	
			, 5		
D. TITOLO			_	*	
PROCEDI	<u>MENTO DI IDROSSILAZIONE DI COMPOS</u>	STI AROMATICI CON	TENENTI UN SISTEM	A FTEROCICLICO"	
		•			
<u> </u>					
		······································			
L. HIASSUNTO					
					
					•
6					
				. •	
	Procedimento per l'id	rossilazione	di composti	aromatici	
	contenenti un sistema e	terociclico	cha compranda	idnossilana	
•	Contenent un 313tema e	eter octotico	che comprende	lurossitare	:
•	per via diretta detti co	mposti con ac	qua ossigenata	in presenza	
			_	·	
	di un catalizzatore zeol	itico di formu	ıla generale:		
	umia (1 u)aia iluu u)			004 0 04	
	$xTiO_2 \cdot (1-x)SiO_2$ dove x è	un numero co	mpreso Tra 0,0	001 e 0,04.	
1					
		•			
	,				
	<u> </u>				

10,33 -Euro)

M. DISEGNO

Titolo: Procedimento di idrossilazione di composti aromatici contenenti un sistema eterociclico

A nome: BORREGAARD ITALIA S.p.A. con sede in Milano, via

La presente invenzione si riferisce ad un procedimento di idrossilazione di composti aromatici contenenti un sistema eterociclico.

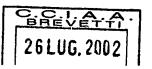
Più in particolare la presente invenzione si riferisce ad un procedimento per l'idrossilazione di 1,3-benzodiossoli.

Più in particolare ancora la presente invenzione si riferisce ad un procedimento per l'ossidazione di 1,3-benzodiossolo (MDB) a dare 5-idrossi-1,3-benzodiossolo (5-idrossi-MDB).

sono noti in letteratura processi per l'ossidazione di composti aromatici contenenti un sistema eterociclico, come i benzodiossoli, che danno, ad esempio, prodotti come il 5-idrossi-MDB, un prodotto che trova utile impiego in agricoltura e nell'industria farmaceutica e cosmetica e come intermedio per sintesi organiche.

Nel brevetto inglese GB 2.323.843, ad esempio, si descrive un procedimento per la preparazione di 5-idrossi-MDB che consiste nell'ossidazione di eliotropina con acqua ossigenata (H2O2) in presenza di acido formico, secondo la reazione di Baeyer Villiger. Questo processo presenta,

MI 2002 A 0 0 1 6 6 2



tuttavia, l'inconveniente dell'uso di una materia prima costosa in quanto di origine naturale e di non facile reperimento perché l'eliotropina viene estratta dalla pianta del sassofrasso attualmente protetta da leggi per la tutela dell'ambiente.

438

Un altro processo noto per produrre 5-idrossi-MDB è descritto nella domanda di brevetto giapponese 56-834865 del 1979. Questo processo parte da MDB con la formazione dell'acetil derivato, metilendiossiacetofenone, seguita da ossidazione di Baeyer Villiger mediante peracidi. Questa via, attualmente in uso, presenta l'inconveniente di creare problemi di origine ambientale per l'utilizzo di catalizzatori di Friedel Kraft, per la presenza del metilendiossiacetofenone e per l'impiego di ossidanti pericolosi, come l'acido peracetico, nella fase di ossidazione dell'acetofenone corrispondente. Nel complesso, questa via di sintesi è caratterizzata da due fasi distinte ognuna delle quali contraddistinta condizioni di reazione dovute all'impiego sia di catalizzatori particolarmente inquinanti che di reagenti particolarmente pericolosi e di non facile manipolazione.

Un altro processo, descritto nella domanda di brevetto giapponese 63-45756 del 1993, parte dal derivato 5-bromo-1,3-benzodiossolo cui segue la trasformazione in derivato boranico, mediante reazione di Grignard, e successiva ossidazione del derivato boranico con H2O2. Questo processo è molto lungo e

prevede l'uso di diversi reagenti di non facile manipolazione su scala industriale, quali l'intermedio reattivo di Grignard ed il magnesio metallico, e l'uso dell'agente borano che deve essere poi ossidato in una seconda fase al corrispondente 5-idrossi-MDB. I vari passaggi di questo processo sono onerosi dal punto di vista economico per il costo dei vari reagenti e per il carico di reflui da sottoporre a smaltimento speciale.

4%

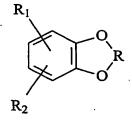
Un altro processo, descritto nella domanda di brevetto giapponese 52-13384 del 1976, prevede l'utilizzo di 1,2,4trifenolo come materia prima e la sua successiva ciclizzazione cloruro di metilene in un mezzo solvente. dimetilsolfossido o dimetilformammide per ottenere il idrossi-MDB. Questo processo presenta lo svantaggio di dover utilizzare una materia prima di difficile reperibilità e l'inconveniente di fornire rese di reazione molto scarse nella reazione di ciclizzazione in quanto la presenza nella materia prima fenolica di tre gruppi ossidrilici equivalenti porta alla formazione di ponti metilenici intermolecolari nella reazione con il reagente cloruro di metilene. Questi sottoprodotti deprimono le rese, rendono difficile il recupero del prodotto desiderato devono necessariamente essere inviati combustione speciale per il loro smaltimento.

In conclusione, nessuno dei processi noti per la produzione di 5-idrossi-MDB presenta caratteristiche che lo rendono interessante dal punto di vista industriale. Tali

processi, infatti, sono penalizzati sia dall'uso di materie prime costose, quando non facilmente reperibili, che dall'uso di reagenti di difficile manipolazione o pericolosi e comunque caratterizzati da pesante impatto ambientale.

La Richiedente ha ora trovato che è possibile superare tutti gli inconvenienti dei procedimenti usati dalla tecnica nota per l'ossidazione di composti aromatici contenenti un sistema eterociclico, come i benzodiossoli mediante un processo di idrossilazione diretta del substrato in presenza di un catalizzatore eterogeneo zeolitico e di acqua ossigenata.

Costituisce, pertanto, oggetto della presente invenzione un procedimento per l'idrossilazione di composti aromatici contenenti un sistema eterociclico di formula generale (I):



(I)

in cui R rappresenta un radicale (iso)alchilenico C_1 - C_4 mentre R_1 e R_2 , uguali o diversi tra di loro, rappresentano un atomo di idrogeno o un radicale C_{13} o un alogeno, o un alcossile C_1 - C_2 , che comprende idrossilare per via diretta detti composti di formula generale (I) con H_2O_2 in presenza di un catalizzatore zeolitico di formula generale (II):

$$xTiO_2 \cdot (1-x)SiO_2$$
 (II)

dove x è un numero compreso fra 0,0001 e 0,04, preferibilmente



fra 0,01 e 0,025.

Il catalizzatore zeolitico è noto in letteratura come titanio-silicalite TS-1 e, più in particolare, la sua preparazione è descritta nel brevetto USA 4.410.501 e nel brevetto europeo 200.260. Nella presente invenzione il catalizzatore titanio-silicalite viene impiegato con una granulometria compresa fra 1 e 1000 μ m, preferibilmente tra 5 e 100 μ m o in forma di pellets.

Secondo la presente invenzione, substrato particolarmente adatto ad essere idrossilato per via diretta è quello in cui R è un radicale metilenico mentre R₁ e R₂ sono due atomi di idrogeno. Questo prodotto è l' 1,3-benzodiossolo (MDB) e può

La reazione di idrossilazione può essere effettuata in presenza di uno o più solventi ovvero direttamente in massa alimentando H2O2, eventualmente diluita con H2O, ad una sospensione di titanio-silicalite nel substrato, ad esempio MDB, usato in largo eccesso.

essere ossidato in posizione 5 per formare il 5-idrossi-MDB.

Come solventi si possono utilizzare:

- prodotti appartenenti alla classe degli alcoli alifatici, in particolare alcoli lineari, ramificati o ciclici C₁-C₁₀;
- chetoni alifatici, lineari, ramificati o ciclici, con un numero di atomi di carbonio compreso fra 3 e 12;
- idrocarburi alifatici saturi lineari, ramificati o ciclici, con un numero di atomi di carbonio compreso fra 5 e 12;

- esteri scelti fra i dialchilcarbonati in cui il gruppo alchilico contiene da 1 a 4 atomi di carbonio e gli esteri di acidi carbossilici di formula CH3-COO-R' dove R' rappresenta un radicale C1-C4;
- eteri alifatici, lineari, ramificati o ciclici, con un numero di atomi di carbonio compreso fra 3 e 12;
- nitrili alifatici di formula R"-CN, dove R" rappresenta un radicale alchilico C1-C4.

Il catalizzatore eterogeneo titanio-silicalite, noto in letteratura anche come TS-1, può essere impiegato in reazioni di tipo batch, in concentrazioni, rispetto al substrato, variabili tra 1 e 50% in peso, preferibilmente fra 5 e 30%. In questo caso, l'acqua ossigenata viene alimentata su una sospensione del catalizzatore TS-1 nel substrato o su una sospensione costituita dal catalizzatore TS-1 e da una miscela del substrato con un solvente contenente eventualmente acqua.

In alternativa, la reazione può essere convenientemente effettuata anche in modo continuo alimentando l'acqua ossigenata ed il substrato su un piede di catalizzatore TS-1 oppure, preferibilmente, facendo passare i reagenti attraverso un letto fisso di catalizzatore TS-1 in forma di pellets.

Il reagente acqua ossigenata (H2O2) può essere impiegato con le concentrazioni dei prodotti commerciali, ad esempio con concentrazioni in acqua ossigenata comprese fra 10 e 60% in peso, ma può essere ulteriormente diluita a concentrazioni

ph

inferiori al 10%. Per ottenere rese di reazione elevate, il rapporto molare H₂O₂/substrato può variare tra 0,01 e 0,5, preferibilmente fra 0,1 e 0,3. La reazione può essere condotta a temperatura compresa fra 10 e 100°C, preferibilmente fra 40 e 80°C.

431

Il procedimento oggetto della presente invenzione consente di ottenere selettività di conversione del substrato a prodotto idrossilato, in particolare del substrato MDB a 5-idrossi-MDB, fino all'80% e con conversioni fino al 30%. Il substrato in eccesso che non ha reagito ed il catalizzatore TS-1 possono essere separati dalla miscela di reazione e riciclati per le sintesi successive.

Allo scopo di meglio comprendere la presente invenzione e per mettere in pratica la stessa di seguito si riportano alcuni esempi illustrativi e non limitativi.

ESEMPIO 1

In un reattore munito di agitatore, termometro. e camicia di riscaldamento/raffreddamento condensatore caricano 30 di catalizzatore TS-1. 150 di metilisobutilchetone, 150 g di acetone e 150 g (1,23 mol) di MDB. Si riscalda a 60°C la sospensione risultante mantenendo la massa in agitazione. Quindi si alimentano in 4 ore circa, 84 g di H₂O₂ al 10% (0,25 mol) mantenendo la temperatura della sospensione a 60°C. Si lascia in agitazione a 60°C per un'ora e analizza la fase organica dopo separazione ioq

catalizzatore TS-1.

Dall'analisi GLC della fase organica si ottengono i seguenti risultati: conversione MDB = 15%; selettività a 5-idrossi-MDB = 62%.

ESEMPIO 2

Si opera come nell'esempio 1 salvo caricare solo 300 g di acetone al posto della miscela acetone/metilisobutilchetone.

Dall'analisi GLC della fase organica si ottengono i seguenti risultati: conversione MDB = 12%; selettività a 5-idrossi-MDB = 58%.

ESEMPIO 3

Si opera come nell'esempio 1 salvo caricare 70 g di H_2O al posto della miscela di solventi e dosare 28 g di H_2O_2 al 30% (0,25 mol).

Dall'analisi GLC della fase organica si ottengono i seguenti risultati: conversione MDB = 10%; selettività a 5-idrossi-MDB = 25%.

ESEMPIO 4

Si opera come nell'esempio 1 salvo caricare 33 g di nesano al posto dell'acetone.

Dall'analisi GLC della fase organica si ottengono i seguenti risultati: conversione MDB = 10%; selettività a 5-idrossi-MDB = 70%.

ESEMPIO 5

Si opera come nell'esempio 1 salvo caricare 150 g di



dimetilcarbonato al posto della miscela acetone/metilisobutilchetone.

Dall'analisi GLC della fase organica si ottengono i seguenti risultati: conversione MDB = 13%; selettività a 5-idrossi-MDB = 52%.

431

ESEMPIO 6

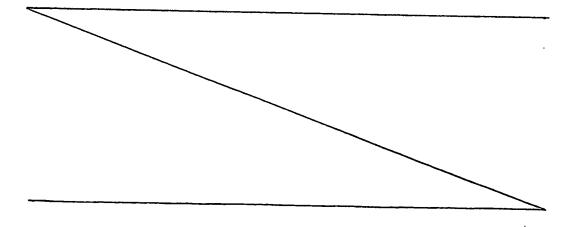
Si opera come nell'esempio 1 salvo caricare 150 g di acetonitrile al posto della miscela acetone/metilisobutilchetone.

Dall'analisi GLC della fase organica si ottengono i seguenti risultati: conversione MDB = 10 %; selettività a 5-idrossi-MDB = 45 %.

ESEMPIO 7

Si opera come nell'esempio 1 salvo caricare 300 g di terbutanolo al posto della miscela acetone/metilisobutilchetone.

Dall'analisi GLC della fase organica si ottengono i seguenti risultati: conversione MDB = 15%; selettività a 5-idrossi-MDB = 48%.



RIVENDICAZIONI

1. Procedimento per l'idrossilazione di composti aromatici contenenti un sistema eterociclico di formula generale (I):

$$R_1$$
 Q
 R_2

(I)

in cui R rappresenta un radicale (iso)alchilenico C₁-C₄ mentre R₁ e R₂, uguali o diversi tra di loro, rappresentano un atomo di idrogeno, un radicale CH₃ o un alcossile C₁-C₂, che comprende idrossilare per via diretta detti composti di formula generale (I) con acqua ossigenata in presenza di un catalizzatore zeolitico di formula generale (II):

$$xTiO_2 \cdot (1-x)SiO_2$$
 (II)

dove x è un numero compreso fra 0,0001 e 0,04, preferibilmente fra 0,01 e 0,025.

- 2. Procedimento secondo la rivendicazione 1, in cui il catalizzatore zeolitico viene impiegato con una granulometria compresa fra 1 e 1000 μ m, preferibilmente tra 5 e 100 μ m, o in forma di pellets.
- 3. Procedimento secondo la rivendicazione 1 o 2, in cui nel prodotto di formula generale (I) R è un radicale metilenico mentre R_1 e R_2 sono due atomi di idrogeno.
- 4. Procedimento secondo una qualsiasi delle rivendicazioni precedenti, in cui la reazione di idrossilazione è effettuata

in presenza di uno o più solventi ovvero direttamente in massa alimentando acqua ossigenata, eventualmente diluita con H₂O, ad una sospensione di catalizzatore nel substrato.

- 5. Procedimento secondo la rivendicazione 4, in cui il solvente è scelto fra:
- alcoli alifatici, in particolare alcoli lineari, ramificati
 o ciclici C₁-C₁₀;
- chetoni alifatici, lineari, ramificati o ciclici, con un numero di atomi di carbonio compreso fra 3 e 12;
- idrocarburi alifatici saturi lineari, ramificati o ciclici,
 con un numero di atomi di carbonio compreso fra 5 e 12;
- esteri scelti fra i dialchilcarbonati in cui il gruppo alchilico contiene da 1 a 4 atomi di carbonio e gli esteri di acidi carbossilici di formula CH3-COO-R' dove R' rappresenta un radicale C1-C4;
- eteri alifatici, lineari, ramificati o ciclici, con un numero di atomi di carbonio compreso fra 3 e 12;
- nitrili alifatici di formula R"-CN, dove R" rappresenta un radicale alchilico C1-C4.
- 6. Procedimento secondo una qualsiasi delle rivendicazioni precedenti, in cui il catalizzatore è impiegato in reazioni di tipo batch, in concentrazioni, rispetto al substrato, comprese tra 1 e 50% in peso.
- 7. Procedimento secondo una qualsiasi delle rivendicazioni da 1 a 5, in cui la reazione è effettuata in modo continuo

alimentando l'acqua ossigenata ed il substrato su un piede di catalizzatore oppure facendo passare i reagenti attraverso un letto fisso di catalizzatore in forma di pellets.

- 8. Procedimento secondo una qualsiasi delle rivendicazioni precedenti, in cui il reagente H₂O₂ è impiegato in soluzione acquosa con concentrazioni comprese fra 1 e 60% in peso.
- 9. Procedimento secondo una qualsiasi delle rivendicazioni precedenti, in cui il rapporto molare H_2O_2 /substrato varia tra 0,01 e 0,5, preferibilmente tra 0,1 e 0,3.
- 10. Procedimento secondo una qualsiasi delle rivendicazioni precedenti, in cui la reazione di ossidazione è condotta a temperatura compresa fra 10 e 100°C, preferibilmente tra 40 e 80°C.

Milano, 26 LUG. 2002

GBC

Il Mandatario Ing. Giambattista CANARIERE

CAMERA DI CAMERA

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

BLACK BORDERS

IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES

FADED TEXT OR DRAWING

BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING

SKEWED/SLANTED IMAGES

COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS

GRAY SCALE DOCUMENTS

LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT

REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.